

## 9-2 水素原子のエネルギー準位

- Bohr の量子仮説は

$$E = -\frac{m(ev)^2}{2h^2n^2} \quad E \text{ 再現! G.}$$

- (n=1) 一般性のため (量子化の法則は n=1, 2, 3, ...)

実験: 水素原子の光のスペクトル (2)

と n=2, 3 (不連続)

- 水素原子のエネルギー準位

